نموزج إجابة الامتحان الاسترشادى -6

رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة
1	ب	12	ا	23	ب	34	ج
2	ج	13	ج	24	ب	35	ا
3	ا	14	ب	25	ج	36	ا
4	ب	15	ج	26	ج	37	ج
5	ا	16	ج	27	ا	38	ج
6	ج	17	ا	28	ج	39	ج
7	ج	18	ا	29	ا	40	د
8	د	19	ب	30	ب	41	ج
9	ب	20	د	31	ب	42	د
10	د	21	ا	32	ب	43	ج
11	ب	22	ب	33	ب	44	د

إجابة الأسئلة المقالية(س45)

1- لا يتأثر تركيز CO_2.
2- لا يأثر الضغط علي تركيز (CO)
3- تقل قيمة ثابت الاتزان بزيادة درجة الحرارة
4- ينشط التفاعل في الاتجاه الطردي

إجابة س(46):

ا-ميثانال

ب-الاختزال

ج- مركبات المجموعة (A) لها درجة غليان أعلي مقارنة بمركبات المجموعة (B) (مع تساوي الاوزان الذرية تقريبا)

د- RCOOR

نموزج إجابة الامتحان الاسترشادى -7

رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة
1	ج	12	ج	23	د	34	ب
2	ب	13	ب	24	ب	35	د
3	د	14	د	25	ج	36	ج
4	ب	15	ب	26	ج	37	ج
5	ج	16	ج	27	ج	38	ا
6	ا	17	ب	28	ا	39	ب
7	ا	18	د	29	ب	40	ب
8	ا	19	ج	30	ب	41	ج
9	ا	20	ب	31	ج	42	ب
10	ب	21	ج	32	د	43	ج
11	ج	22	ا	33	ج	44	ب

إجابة الأسئلة المقالية) س45(

كتلة الاكسجين المتصاعدة= 666.106جرام

إجابة س)46(:

الخطوة A تسمى :	استرة
الخطوة B تسمى :	نحلل مائي في وسط قاعدي
المركب C يسمى :	الميثان
شروط العملية D :	تسخين عند 1500 درجة ثم تبريد مفاجئ

نموذج إجابة الامتحان الاسترشادى -8

رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة
1	b	12	b	23	d	34	d
2	a	13	a	24	c	35	d
3	b	14	a	25	b	36	b
4	a	15	b	26	c	37	b
5	d	16	a	27	d	38	d
6	d	17	c	28	c	39	b
7	c	18	d	29	c	40	d
8	b	19	c	30	c	41	c
9	b	20	d	31	c	42	c
10	d	21	b	32	a	43	d
11	d	22	b	33	b	44	b

إجابة الأسئلة المقالية(س45 التوزيع الالكتوني $_{47}Ag$:التوزيع الالكترونى حسب مستويات الطاقة

The electronic configuration according to the energy levels:

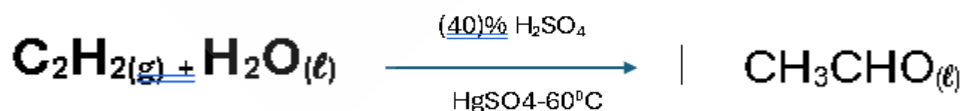
[K , L ,M ,N, O]

[2, 8, 18,18,1]

إجابة س(46):

To obtain acetamide from ethene:

للحصول علي الاسيتاميد من الايثين

$$C_2H_{2(g)} + H_2O_{(\ell)} \xrightarrow[HgSO4\text{-}60^0C]{(40)\%\ H_2SO_4} CH_3CHO_{(\ell)}$$

$$CH_3CHO_{(\ell)} + (O) \xrightarrow{\text{Oxidation } k_2Cr_2O_7\text{/acidic medium}} CH_3COOH_{(\ell)}$$

$$CH_3CHO_{(\ell)} \xrightarrow{\text{2H/reduction}} CH_3CH_2OH_{(\ell)}$$

$$CH_3COOH_{(\ell)} + CH_3CH_2OH_{(\ell)} \xrightarrow{\text{Conc.}H_2SO_4\text{/heat}} H_3CCOOC_2H_{5\,(aq)} + H_2O_{(\ell)}$$

$$H_3CCOOC_2H_{5\,(aq} + NH_{3(g)} \longrightarrow CH_3CONH_{2\,(aq)} + C_2H_5OH_{(\ell)}$$

نموذج إجابة الامتحان الاسترشادى -9

رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة
1	c	12	b	23	a	34	c
2	b	13	c	24	d	35	c
3	a	14	b	25	d	36	d
4	a	15	d	26	b	37	b
5	d	16	d	27	a	38	d
6	d	17	a	28	a	39	c
7	d	18	c	29	c	40	a
8	d	19	a	30	c	41	a
9	d	20	d	31	a	42	d
10	b	21	a	32	d	43	c
11	c	22	c	33	c	44	b

إجابة الأسئلة المقالية(س45 :

1- [(B)- Fe]

2- Fe_2O_3 – [C_$FeCl_3$] – [D -$Fe(OH)_3$]

إجابة س(46):

الصيغة الكيميائية للمركبين (X) ، (A):

The chemical formulae of (A) and (X):

A: C_2H_2 **X:C_2H_4**

1- اسم العملية الكيميائية اللازمة للحصول على (Y) من (B):

2- The name of the chemical process needed to get(Y) from (B):

- **[الاكسدة-Oxidation]**

نموذج إجابة الامتحان الاسترشادى -10

رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة	رقم السؤال	الاجابة
1	c	12	d	23	a	34	a
2	a	13	a	24	b	35	a
3	a	14	d	25	b	36	b
4	b	15	d	26	d	37	c
5	d	16	c	27	b	38	c
6	c	17	b	28	c	39	b
7	c	18	d	29	a	40	c
8	d	19	c	30	b	41	b
9	c	20	a	31	b	42	a
10	b	21	b	32	b	43	b
11	c	22	a	33	b	44	a

إجابة الأسئلة المقالية(س45 :

حالة تأكسد المنجنيز هي:2

The oxidation sate of manganese is:2

إجابة س(46):

The arrangement of elements according to their density is:

ترتيب العناصر حسب كثافتها هو:

Cu> Ni> Cr

The arrangement of elements according to the magnetic moment of their ions

ترتيب كاتيونات هذه العناصر حسب العزم المغناطيسي هو:

$Cu^{2+} < Ni^{2+} < Cr^{2+}$